

542,228

(12) NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES
PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum
Internationales Büro



(43) Internationales Veröffentlichungsdatum
19. August 2004 (19.08.2004)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer
WO 2004/069897 A1

- (51) Internationale Patentklassifikation⁷: **C08G 63/91** (74) Anwalt: FITZNER, Uwe; Lintorfer Str. 10, 40878 Ratingen (DE).
- (21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP2004/000541
- (22) Internationales Anmeldedatum:
23. Januar 2004 (23.01.2004)
- (25) Einreichungssprache: Deutsch
- (26) Veröffentlichungssprache: Deutsch
- (30) Angaben zur Priorität:
103 04 625.9 5. Februar 2003 (05.02.2003) DE
- (71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von US): BASF COATINGS AG [DE/DE]; Glasuritstrasse 1, 48165 Münster (DE).
- (72) Erfinder; und
- (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): RINK, Heinz-Peter [DE/DE]; Lohöfenerweg 44, 48153 Münster (DE). DEU-TRICH, Susanne [DE/DE]; An der alten Kirche 14, 48165 Münster (DE). MEISENBURG, Uwe [DE/DE]; Kardinal-Gahlen-Strasse 42, 47051 Duisburg (DE). JOOST, Karl-Heinz [DE/DE]; Dartmanns Kamp 7, 48317 Drensteinfurt (DE). HÄRING, Dietmar [DE/DE]; Schelmengrubbweg 51, 69198 Schriesheim (DE). HAUER, Bernhard [DE/DE]; Merowingerstrasse 1, 67136 Fussgonheim (DE).
- (81) Bestimmungsstaaten (soweit nicht anders angegeben, für jede verfügbare nationale Schutzrechtsart): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NA, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.
- (84) Bestimmungsstaaten (soweit nicht anders angegeben, für jede verfügbare regionale Schutzrechtsart): ARIPO (BW, GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), eurasisches (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).
- Veröffentlicht:
— mit internationalem Recherchenbericht
- Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der PCT-Gazette verwiesen.

(54) Title: POLYESTERS COMPRISING GROUPS THAT CAN BE ACTIVATED BY ACTINIC RADIATION, CORRESPONDING METHOD AND USE

(54) Bezeichnung: POLYESTER, ENTHALTEND MIT AKTINISCHER STRAHLUNG AKTIVIERBARE GRUPPEN, VERFAHREN ZU IHRER HERSTELLUNG UND IHRE VERWENDUNG

(57) Abstract: The invention relates to polyesters that comprise at least one lateral and/or terminal group that can be activated by actinic radiation. The inventive polyesters are produced by reacting, in the presence of at least one enzyme and/or organism catalyzing transesterification or esterification, 1) a polyester (i), comprising at least one lateral and/or terminal hydroxyl group, having at least one carboxylic acid (i) or at least one ester (i) of a carboxylic acid (i), comprising at least one bond that can be activated by actinic radiation, or 2) a polyester (ii), comprising at least one lateral and/or terminal carboxylic acid group or at least one lateral and/or terminal carbonic ester group, having at least one hydroxyl group-comprising compound (ii), comprising at least one bond that can be activated by actinic radiation. The invention also relates to corresponding methods of production and to the use of these polyesters.

(57) Zusammenfassung: Polyester, enthaltend mindestens eine seitenständige und/oder endständige, mit aktinischer Strahlung aktivierbare Gruppe, herstellbar, indem man 1. einen Polyester (i), enthaltend mindestens eine seitenständige und/oder endständige Hydroxylgruppe, mit mindestens einer Carbonsäure (i) oder mindestens einem Ester (i) einer Carbonsäure (i), enthaltend mindestens eine mit aktinischer Strahlung aktivierbare Bindung, oder 2. einen Polyester (ii), enthaltend mindestens eine seitenständige und/oder endständige Carbonsäuregruppe oder mindestens eine seitenständige und/oder endständige Carbonsäureestergruppe, mit mindestens einer hydroxylgruppenhaltigen Verbindung (ii), enthaltend mindestens eine mit aktinischer Strahlung aktivierbare Bindung, in der Gegenwart mindestens eines die Umesterung oder Veresterung katalysierenden Enzyms und/oder Organismus umsetzt; Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung.

WO 2004/069897 A1

**Polyester, enthaltend mit aktinischer Strahlung aktivierbare Gruppen,
Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung**

Die vorliegende Erfindung betrifft neue Polyester, enthaltend mit
5 aktinischer Strahlung aktivierbare Gruppen. Außerdem betrifft die
vorliegende Erfindung ein neues Verfahren zur Herstellung von
Polyestern, enthaltend mit aktinischer Strahlung aktivierbare Gruppen.
Des Weiteren betrifft die vorliegende Erfindung die Verwendung der neuen
Polyester als neue, mit aktinischer Strahlung härtbare Massen oder zu
10 deren Herstellung. Des Weiteren betrifft die vorliegende Erfindung die
Verwendung der neuen, mit aktinischer Strahlung härtbaren Massen als
Beschichtungsstoffe, Klebstoffe, Dichtungsmassen für die Herstellung von
Beschichtungen, Lackierungen, Klebschichten und Dichtungen sowie für
die Herstellung von Formteilen und freitragenden Folien.

15

Polyester, die mindestens eine seitenständige und/oder endständige, mit
aktinischer Strahlung aktivierbare Gruppe enthalten, sind seit langem
bekannt. Sie dienen der Herstellung von mit aktinischer Strahlung
härtbaren Massen, die als Beschichtungsstoffe, Klebstoffe und
20 Dichtungsmassen für die Herstellung von Beschichtungen, Lackierungen,
Klebschichten und Dichtungen sowie für die Herstellung von Formteilen
und freitragenden Folien verwendet werden.

Die Polyester können durch polymeranaloge Umsetzungen von
25 hydroxylgruppenhaltigen Polyestern mit Carbonsäuren oder
Carbonsäureestern, die mit aktinischer Strahlung aktivierbare Bindungen
enthalten, wie beispielsweise Acrylsäure oder Acrylsäureester, oder von
seitenständigen und/oder endständigen Carbonsäuregruppen oder
Carbonsäureestergruppen enthaltenden Polyestern mit
30 hydroxylgruppenhaltigen Verbindungen, die mit aktinischer Strahlung

aktivierbare Bindungen enthalten, wie beispielsweise Hydroxyethylacrylat, hergestellt werden.

Polyester, die mindestens eine seitenständige und/oder endständige, mit
5 aktinischer Strahlung aktivierbare Gruppe enthalten, werden aufgrund
ihrer vorteilhaften anwendungstechnischen Eigenschaften häufig für die
Herstellung von mit aktinischer Strahlung härtbaren Massen verwendet.
Ihre Herstellung durch die vorstehend beschriebenen polymeranalogen
Umsetzungen ist aber problematisch, weil die direkte Umsetzung
10 hydroxylgruppenhaltiger Polyester mit Carbonsäuren oder
Carbonsäureestergruppen zu einer Polyesterspaltung führen kann.
Ebenso kann die Umsetzung Carbonsäuregruppen oder
Carbonsäureestergruppen enthaltender Polyester mit
hydroxylgruppenhaltigen Verbindungen wie Hydroxyethylacrylat zu einem
15 Molekulargewichtsabbau führen. Die resultierenden Polyester können
dann nicht mehr für die Herstellung von mit aktinischer Strahlung
härtbaren Massen verwendet werden, weil diese nicht mehr die
Anforderungen der Anwender erfüllen.

20 Aus der europäischen Patentanmeldung EP 0 999 299 A 1 ist die
Herstellung von (Meth)Acrylsäureestern von Polyoxyalkylenen durch
Veresterung von Acrylsäure und/oder Methacrylsäure oder Umesterung
von (Meth)Acrylsäureestern mit Polyoxyalkylenglykolen in Anwesenheit
eines die Umesterung oder Veresterung katalysierenden Enzyms bekannt.

25

Aus der europäischen Patentanmeldung EP 0 999 230 A 1 ist die
Herstellung von (Meth)Acrylsäureestern von hydroxyfunktionellen
Siloxanen und/oder polyoxyalkylenmodifizierten Siloxanen durch
Veresterung von Acrylsäure und/oder Methacrylsäure oder Umesterung
30 von (Meth)Acrylsäureestern mit hydroxyfunktionellen Siloxanen und/oder

polyoxyalkylenmodifizierten Siloxanen in Anwesenheit eines die Umesterung oder Veresterung katalysierenden Enzyms bekannt.

Aus der europäischen Patentanmeldung EP 1 035 153A 1 ist die
5 Herstellung von (Meth)Acrylsäureestern von Carbonatgruppen
enthaltenden, mit linearen Polyestern modifizierten Siloxanen durch
Veresterung von Acrylsäure und/oder Methacrylsäure oder Umesterung
von (Meth)Acrylsäureestern mit Carbonatgruppen enthaltenden, mit
linearen Polyestern modifizierten Siloxanen und/oder
10 polyoxyalkylenmodifizierten Siloxanen in Anwesenheit eines die
Umesterung oder Veresterung katalysierenden Enzyms bekannt.

Aus dem Artikel von Th. Laiot, M. Brigodiot und E. Marechal in Polymer
Bulletin, Band 26, Seiten 55 bis 62, 1991, ist die lipozymkatalysierte
15 Umesterung von Oligo(methylacrylaten) mit Allylalkohol bekannt. Dabei
werden nur die endständigen Estergruppen umgesetzt.

Ob und wenn ja inwieweit sich diese Reaktionen auf die Herstellung von
Polyestern, die mit aktinischer Strahlung aktivierbare Gruppen enthalten,
20 übertragen lassen, ist nicht bekannt.

Der vorliegenden Erfindung lag die Aufgabe zugrunde, neue Polyester,
enthaltend mindestens eine seitenständige und/oder endständige, mit
aktinischer Strahlung aktivierbare Gruppe, zu finden, die die Nachteile des
25 Standes der Technik nicht mehr länger aufweisen, sondern die sich mit
Hilfe eines schonenden und sicherheitstechnisch vorteilhaften Verfahrens
herstellen lassen, bei dem es zu keiner Schädigung, insbesondere keinem
Molekulargewichtsabbau, der Polyester kommt. Außerdem sollen die
neuen Polyester eine vorteilhaft niedrige Viskosität aufweisen.

Die neuen Polyester sollen sich insbesondere als mit aktinischer Strahlung härtbare Massen oder für deren Herstellung eignen. Die neuen, mit aktinischer Strahlung härtbaren Massen sollen einen hohen Festkörpergehalt aufweisen und vor allem als Beschichtungsstoffe, 5 Klebstoffe und Dichtungsmassen für die Herstellung von Beschichtungen, Lackierungen, Klebschichten und Dichtungen sowie für die Herstellung von Formteilen und frei tragenden Folien geeignet sein.

Demgemäß wurden die neuen Polyester gefunden, enthaltend mindestens 10 eine seitenständige und/oder endständige, mit aktinischer Strahlung aktivierbare Gruppe, herstellbar, indem man

1. einen Polyester (i), enthaltend mindestens eine seitenständige und/oder endständige Hydroxylgruppe, mit mindestens einer 15 Carbonsäure (i) oder mindestens einem Ester (i) einer Carbonsäure (i), enthaltend mindestens eine mit aktinischer Strahlung aktivierbare Bindung, oder
2. einen Polyester (ii), enthaltend mindestens eine seitenständige und/oder endständige Carbonsäuregruppe oder mindestens eine 20 seitenständige und/oder endständige Carbonsäureestergruppe, mit mindestens einer hydroxylgruppenhaltigen Verbindung (ii), enthaltend mindestens eine mit aktinischer Strahlung aktivierbare Bindung,

25

in der Gegenwart mindestens eines die Umesterung oder Veresterung katalysierenden Enzyms und/oder Organismus umsetzt.

Im Folgenden werden die neuen Polyester, enthaltend mindestens eine 30 seitenständige und/oder endständige, mit aktinischer Strahlung aktivierbare Gruppe, als »erfindungsgemäße Polyester« bezeichnet.

Außerdem wurde das neue Verfahren zur Herstellung von Polyestern, enthaltend mindestens eine seitenständige und/oder endständige mit aktinischer Strahlung aktivierbare Gruppe, durch Umsetzung

5

1. eines Polyesters (i), enthaltend mindestens eine seitenständige und/oder endständige Hydroxylgruppe, mit mindestens einer Carbonsäure (i) oder mindestens einem Ester (i) einer Carbonsäure (i), enthaltend mindestens eine mit aktinischer Strahlung aktivierbare Bindung, oder
10. 2. eines Polyesters (ii), enthaltend mindestens eine seitenständige und/oder endständige Carbonsäuregruppe oder mindestens eine seitenständige und/oder endständige Carbonsäureestergruppe, mit
15. mindestens einer hydroxylgruppenhaltigen Verbindung (ii), enthaltend mindestens eine mit aktinischer Strahlung aktivierbare Bindung,

in der Gegenwart eines Katalysators, wobei der Katalysator mindestens ein die Umesterung oder Veresterung katalysierendes Enzym und/oder mindestens ein die Umesterung oder Veresterung katalysierender Organismus ist, gefunden.

Im Folgenden wird das neue Verfahren zur Herstellung von Polyestern, enthaltend mindestens eine seitenständige und/oder endständige mit aktinischer Strahlung aktivierbare Gruppe, als »erfindungsgemäßes Verfahren« bezeichnet.

Weitere Erfindungsgegenstände gehen aus der Beschreibung hervor.

30

Im Hinblick auf den Stand der Technik war es überraschend und für den Fachmann nicht vorhersehbar, dass die Aufgabe, die der vorliegenden Erfindung zugrunde lag mit Hilfe der erfindungsgemäßen Polyester und des erfindungsgemäßen Verfahrens gelöst werden konnte.

5

Insbesondere wiesen die erfindungsgemäßen Polyester keine durch das Herstellverfahren bedingte Schädigung, insbesondere keinen Molekulargewichtsabbau, auf.

- 10 Das erfindungsgemäße Verfahren lieferte die erfindungsgemäßen Polyester in besonders schonender und sicherheitstechnisch besonders vorteilhafter Weise. Dabei kam es zu keiner Schädigung, insbesondere keinem Molekulargewichtsabbau, der Polyester. Außerdem konnte mit Hilfe des erfindungsgemäßen Verfahrens das für den jeweiligen
- 15 Verwendungszweck erforderliche Eigenschaftsprofil der erfindungsgemäßen Polyester hervorragend reproduziert werden.

- Die neuen Polyester eigneten sich insbesondere hervorragend als mit aktinischer Strahlung härtbare Massen oder für deren Herstellung. Die
- 20 neuen, mit aktinischer Strahlung härtbaren Massen waren vor allem als Beschichtungsstoffe, Klebstoffe und Dichtungsmassen für die Herstellung von Beschichtungen, Lackierungen, Klebschichten und Dichtungen sowie für die Herstellung von Formteilen und frei tragenden Folien geeignet.

- 25 Die erfindungsgemäßen Beschichtungen, Lackierungen, Klebschichten, Dichtungen, Formteile und Folien wiesen hervorragende anwendungstechnische Eigenschaften auf.

- Die erfindungsgemäßen Produkte sind oligomere oder polymere
- 30 Polyester.

Oligomere enthalten im allgemeinen 2 bis 15 monomere Bausteine; Polymere enthalten im allgemeinen mehr als 10 monomere Bausteine (vgl. auch Römpp Online, 2002, »Oligomere«, »Polymere«).

- 5 Die erfindungsgemäßen Polyester, enthaltend mindestens eine seitenständige und/oder endständige, mit aktinischer Strahlung aktivierbare Gruppe. Vorzugsweise enthalten sie mindestens zwei seitenständige und/oder endständige Gruppen dieser Art.
- 10 Im Rahmen der vorliegenden Erfindung wird unter aktinischer Strahlung elektromagnetische Strahlung, wie nahes Infrarot (NIR), sichtbares Licht, UV-Strahlung, Röntgenstrahlung und Gammastrahlung, insbesondere UV-Strahlung, und Korpuskularstrahlung, wie Elektronenstrahlung, Protonenstrahlung, Alphastrahlung, Betastrahlung und
- 15 Neutronenstrahlung, insbesondere Elektronenstrahlung, verstanden.

Im Falle der erfindungsgemäßen Polyester, die nach der ersten Variante des erfindungsgemäßen Verfahrens erhältlich sind, sind die mit aktinischer Strahlung aktivierbaren Gruppen über Carbonyloxygruppen $-C(O)-O-$, von

20 den mit aktinischer Strahlung aktivierbaren Gruppen her gesehen, mit der Oligomer- oder Polymerhauptkette verknüpft.

Im Falle der erfindungsgemäßen Polyester, die nach der zweiten Variante des erfindungsgemäßen Verfahrens erhältlich sind, sind die mit aktinischer

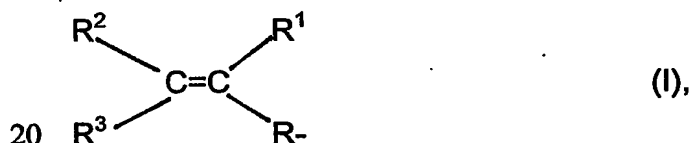
25 Strahlung aktivierbaren Gruppen über Carbonyloxygruppen $-C(O)-O-$, von den Hauptketten her gesehen, mit der Oligomer- oder Polymerhauptkette verknüpft

Die mit aktinischer Strahlung aktivierbaren Gruppen enthalten mindestens

30 eine, insbesondere eine, mit aktinischer Strahlung aktivierbare Bindung. Hierunter wird eine Bindung verstanden, die bei Bestrahlen mit aktinischer

Strahlung reaktiv wird und mit anderen aktivierten Bindungen ihrer Art Polymerisationsreaktionen und/oder Vernetzungsreaktionen eingeht, die nach radikalischen und/oder ionischen Mechanismen ablaufen. Beispiele geeigneter Bindungen sind Kohlenstoff-Wasserstoff-Einzelbindungen oder Kohlenstoff-Kohlenstoff-, Kohlenstoff-Sauerstoff-, Kohlenstoff-Stickstoff-, Kohlenstoff-Phosphor- oder Kohlenstoff-Silizium-Einzelbindungen oder -Doppelbindungen oder Kohlenstoff-Kohlenstoff-Dreifach- Bindungen. Von diesen sind die Kohlenstoff-Kohlenstoff-Doppelbindungen und -Dreifachbindungen vorteilhaft und werden deshalb erfindungsgemäß bevorzugt verwendet. Besonders vorteilhaft sind die Kohlenstoff-Kohlenstoff-Doppelbindungen, weswegen sie besonders bevorzugt verwendet werden. Der Kürze halber werden sie im Folgenden als „Doppelbindungen“ bezeichnet.

Vorzugsweise sind die Doppelbindungen in Gruppen der allgemeinen Formel I enthalten:



In der allgemeinen Formel I haben die Variablen die folgende Bedeutung:

R Bindungselektronenpaar zwischen dem olefinischen Kohlenstoffatom und dem Kohlenstoffatom einer Carbonyloxygruppe oder verknüpfender organischer Rest, vorzugsweise Bindungselektronenpaar; und

R¹, R² und R³ Wasserstoffatom oder organischer Rest;

wobei mindestens zwei der Reste R, R¹, R² und R³ cyclisch miteinander verknüpft sein können.

Beispiele geeigneter verküpfender organischer Reste R enthalten Alkyl-,
5 , Cycloalkyl- und/oder Arylgruppen oder sie bestehen aus diesen. Gut geeignete Alkylgruppen enthalten ein Kohlenstoffatom oder 2 bis 6 Kohlenstoffatome. Gut geeignete Cycloalkylgruppen enthalten 4 bis 10, insbesondere 6, Kohlenstoffatome. Gut geeignete Arylgruppen enthalten 6 bis 10, insbesondere sechs, Kohlenstoffatome.

10

Beispiele geeigneter organischer Reste R¹, R² und R³ enthalten Alkyl-,
Cycloalkyl- und/oder Arylgruppen oder sie bestehen aus diesen. Gut geeignete Alkylgruppen enthalten ein Kohlenstoffatom oder 2 bis 6 Kohlenstoffatome. Gut geeignete Cycloalkylgruppen enthalten 4 bis 10,
15 insbesondere 6, Kohlenstoffatome. Gut geeignete Arylgruppen enthalten 6 bis 10, insbesondere 6, Kohlenstoffatome.

Die organischen Reste R, R¹, R² und R³ können substituiert oder unsubstituiert sein. Die Substituenten dürfen jedoch nicht die
20 Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens stören und/oder die Aktivierung der Gruppen mit aktinischer Strahlung inhibieren. Vorzugsweise sind die organischen Reste R, R¹, R² und R³ unsubstituiert.

Beispiele für besonders gut geeignete Gruppen der allgemeinen Formel I
25 sind Vinyl-, 1-Methylvinyl-, 1-Ethylvinyl-, Propen-1-yl, Styryl-, Cyclohexenyl-, Endomethylencyclohexyl-, Norbornenyl- und Dicyclopentadienylgruppen, insbesondere Vinylgruppen.

Demnach handelt es sich bei den besonders bevorzugten, mit aktinischer
30 Strahlung aktivierbaren Gruppen um (Meth)Acrylat-, Ethacrylat-, Crotonat-, Cinnamat-, Cyclohexencarboxylat-, Endomethylencyclohexancarboxylat-,

Norbornencarboxylat- und Dicyclopentadiencarboxylatgruppen, insbesondere aber (Meth)Acrylatgruppen, speziell Acrylatgruppen. Diese sind im Falle der erfindungsgemäßen Polyester, die nach der ersten Variante des erfindungsgemäßen Verfahrens erhältlich sind, direkt mit den

5 Oligomer- oder Polymerhauptketten verbunden (R der allgemeinen Formel I = Bindungselektronenpaar zwischen dem olefinischen Kohlenstoffatom und dem Kohlenstoffatom der Carbonyloxygruppe). Im Falle der erfindungsgemäßen Polyester, die nach der zweiten Variante des erfindungsgemäßen Verfahrens erhältlich sind, sind sie über einen

10 verküpfenden organischen Rest und eine Oxycarbonylgruppe $-O-C(O)-$ mit den Hauptketten der Polyester verbunden.

Die erfindungsgemäßen Polyester sind durch polymeranaloge Umsetzungen herstellbar.

15

Gemäß der ersten Variante des erfindungsgemäßen Verfahrens wird ein Polyester (i), enthaltend mindestens eine seitenständige und/oder endständige Hydroxylgruppe, vorzugsweise mindestens zwei und insbesondere mindestens drei seitenständige und/oder endständige

20 Hydroxylgruppen mit mindestens einer Carbonsäure (i) oder mindestens einem Ester (i) einer Carbonsäure (i), die mindestens eine, insbesondere eine, der vorstehend beschriebenen, mit aktinischer Strahlung aktivierbaren Bindungen enthält, umgesetzt.

25 Gemäß der zweiten Variante des erfindungsgemäßen Verfahrens wird ein Polyester (ii), enthaltend mindestens eine seitenständige und/oder endständige Carbonsäuregruppe, vorzugsweise mindestens zwei und insbesondere mindestens drei seitenständige und/oder endständige Carbonsäuregruppen, oder mindestens eine seitenständige und/oder

30 endständige Carbonsäureestergruppe, vorzugsweise mindestens zwei und insbesondere mindestens drei seitenständige und/oder endständige

Carbonsäureestergruppen, mit mindestens einer, insbesondere einer, hydroxylgruppenhaltigen Verbindung (ii), enthaltend mindestens eine, insbesondere eine, der vorstehend beschriebenen, mit aktinischer Strahlung aktivierbaren Bindungen, umgesetzt.

5

Für die erfindungsgemäßen Polyester sowie für das erfindungsgemäße Verfahren ist es wesentlich, dass die Umsetzungen in der Gegenwart mindestens eines, insbesondere eines, Enzyms, das die Umesterung oder Veresterung katalysiert, und/oder mindestens eines, insbesondere eines
10 Organismus, der die Umesterung oder Veresterung katalysiert, als Katalysator durchgeführt wird.

Als Enzyme werden Hydrolasen [EC 3.x.x.x], insbesondere Esterasen [EC 3.1.x.x.] und Proteasen [EC 3.4.x.x.], eingesetzt. Bevorzugt sind die
15 Carboxyl Ester Hydrolasen [EC 3.1.1.x]. Besonders bevorzugt werden Lipasen als Hydrolasen eingesetzt. Insbesondere werden Lipasen aus *Achromobacter* sp., *Aspergillus* sp., *Burholderia* sp., *Candida* sp., *Mucor* sp., *Penicillium* sp., *Pseudomonas* sp., *Rhizopus* sp., *Thermomyces* sp. oder Schweinepankreas verwendet. Die Enzyme und ihre Funktionen
20 werden beispielsweise in Römpp Online, 2002, »Hydrolasen«, »Lipasen« und »Proteasen«, beschrieben. Sie können mobilisiert oder immobilisiert sein.

Als Organismen kommen alle natürlich vorkommenden oder gentechnisch
25 veränderten Mikroorganismen, einzellige Lebewesen oder Zellen in Betracht, die die Umesterung oder Veresterung mittels einer Hydrolase [EC 3.x.x.x], bevorzugt einer Esterase [EC 3.1.x.x.] oder Protease [EC 3.4.x.x.], besonders bevorzugt einer Carboxyl Ester Hydrolase [EC 3.1.1.x] und insbesondere einer Lipase katalysieren. Es sind alle dem Fachmann
30 bekannten Organismen einsetzbar, die Hydrolasen beinhalten. Bevorzugt werden Organismen eingesetzt, die als Hydrolasen Lipasen umfassen.

Insbesondere finden *Achromobacter* sp., *Aspergillus* sp., *Burholderia* sp., *Candida* sp., *Mucor* sp., *Penicillium* sp., *Pseudomonas* sp., *Rhizopus* sp., *Thermomyces* sp. und Zellen aus Schweinepankreas Verwendung. Dabei kann es sich um die unveränderten Organismen selbst oder um

5 gentechnisch veränderte Organismen handeln, die die Enzyme ursprünglich nicht oder nur ungenügend stark exprimieren und erst nach Veränderung eine genügend hohe Enzymaktivität und Produktivität aufweisen. Ferner können die Organismen durch die gentechnische Veränderung an die Reaktionsbedingungen und/oder

10 Kultivierungsbedingungen angepasst werden.

Die eingesetzte Menge des Enzyms und/oder des Organismus kann breit variieren und richtet sich nach den Erfordernissen des Einzelfalls, insbesondere nach der Reaktionsfähigkeit der Ausgangsprodukte und der

15 katalytischen Wirksamkeit und Selektivität des Enzyms bzw. Organismus und der gewählten Bedingungen.

Vorzugsweise wird das Enzym in einer Menge von 0,1 bis 20, bevorzugt 0,2 bis 16, besonders bevorzugt 0,2 bis 14, ganz besonders bevorzugt 0,3

20 bis 12 insbesondere 0,5 bis 10 Gew.-%, jeweils bezogen auf die Gesamtmenge der Ausgangsprodukte, eingesetzt.

Das erfindungsgemäße Verfahren kann mit unterschiedlichsten Polyester (i) oder (ii) durchgeführt werden. Beispiele geeigneter Polyester und ihre

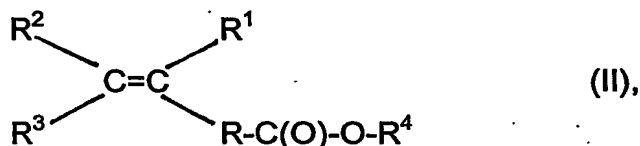
25 Herstellung werden beispielsweise in der deutschen Patentanmeldung DE 42 04 518 A 1, Seite 4, Zeile 43, bis Seite 5, Zeile 2, beschrieben.

Es können die unterschiedlichsten Carbonsäuren (i) oder Carbonsäureester (i) und hydroxylgruppenhaltigen Verbindungen (ii) bei

30 dem erfindungsgemäßen Verfahren eingesetzt werden. Wesentlich ist, dass diese Verbindungen mindestens eine, insbesondere eine, mit

aktinischer Strahlung aktivierbare Bindung enthalten. Vorzugsweise werden die Carbonsäuren (i) oder Carbonsäureester (i) und die hydroxylgruppenhaltigen Verbindungen (ii) aus der Gruppe, bestehend aus Verbindungen der allgemeinen Formel II:

5



10 worin die Variablen R, R¹, R² und R³ die vorstehend angegebene Bedeutung haben und die Variable R⁴

1. im Falle der Carbonsäuren (i) für ein Wasserstoffatom und im Falle der Carbonsäureester (i) für einen hydroxylgruppenfreien,
15 einbindigen organischen Rest und

2. im Falle der hydroxylgruppenhaltigen Verbindungen (ii) für einen hydroxylgruppenhaltigen, einbindigen organischen Rest steht;

20 ausgewählt.

Bevorzugt enthält der einbindige organische Rest R⁴

1. im Falle der Carbonsäureester (i) mindestens einen Rest,
25 ausgewählt aus der Gruppe, bestehend aus hydroxylgruppenfreien Alkyl-, Cycloalkyl- und Arylresten, und

2. im Falle der hydroxylgruppenhaltigen Verbindungen (ii) mindestens einen Rest, ausgewählt aus der Gruppe, bestehend aus
30 hydroxylgruppenhaltigen, insbesondere primäre Hydroxylgruppen enthaltenden, Alkyl-, Cycloalkyl- und Arylresten,

oder er besteht hieraus.

Beispiele geeigneter Alkyl-, Cycloalkyl- und Arylreste sind die vorstehend
5 beschriebenen. Bevorzugt werden Alkylreste R^4 eingesetzt. Besonders
bevorzugt ist der hydroxylgruppenfreie Alkylrest R^4 ein Methylrest,
Ethylrest, Propylrest, Butylrest oder 2-Ethylhexylrest, insbesondere ein
Methylrest, und der hydroxylgruppenhaltige Alkylrest R^4 ein
Hydroxyethylrest, ein 2- oder 3-Hydroxypropylrest oder ein 4-
10 Hydroxybutylrest, insbesondere ein 4-Hydroxybutylrest.

Vorzugsweise werden die Carbonsäuren (i) aus der Gruppe, bestehend
aus Acrylsäure, Methacrylsäure, Ethacrylsäure, Crotonsäure, Zimtsäure,
Cyclohexencarbonsäure, Endomethylencyclohexancarbonsäure,
15 Norbornencarbonsäure und Dicyclopentadiencarbonsäure, insbesondere
Acrylsäure, ausgewählt.

Vorzugsweise werden die Carbonsäureester (i) aus der Gruppe,
bestehend aus hydroxylgruppenfreien Estern der Acrylsäure,
20 Methacrylsäure, Ethacrylsäure, Crotonsäure, Zimtsäure,
Cyclohexencarbonsäure, Endomethylencyclohexancarbonsäure,
Norbornencarbonsäure und Dicyclopentadiencarbonsäure, insbesondere
der Acrylsäure, ausgewählt.

25 Vorzugsweise werden die hydroxylgruppenhaltigen Verbindungen (ii) aus
der Gruppe, bestehend aus hydroxylgruppenhaltigen Estern der
Acrylsäure, Methacrylsäure, Ethacrylsäure, Crotonsäure, Zimtsäure,
Cyclohexencarbonsäure, Endomethylencyclohexancarbonsäure,
Norbornencarbonsäure und Dicyclopentadiencarbonsäure, insbesondere
30 der Acrylsäure, ausgewählt.

Insbesondere ist die Carbonsäure (i) Acrylsäure, der Carbonsäureester (i) Methylacrylat und die hydroxylgruppenhaltige Verbindung (ii) 4-Hydroxybutylacrylat.

- 5 Das molare Verhältnis der Polyester (i) zu den Carbonsäuren der oder den Carbonsäureestern (i) sowie das molare Verhältnis der Polyester (ii) zu den hydroxylgruppenhaltigen Verbindungen (ii) können sehr breit variieren und richten sich nach den Erfordernissen des Einzelfalls, insbesondere nach der Anzahl der reaktiven funktionellen Gruppen in den Polyestern (i)
- 10 und (ii), dem angestrebten Grad der Umsetzung der reaktiven funktionellen Gruppen und der vorgesehenen Anwendung. Der Fachmann kann daher die jeweils geeigneten molaren Verhältnisse anhand seines allgemeinen Fachwissens gegebenenfalls unter Zuhilfenahme einiger orientierender Versuche leicht ermitteln.

15

- Die Umsetzungen nach dem erfindungsgemäßen Verfahren können in einem einphasigen oder mehrphasigen, wässrigen und/oder organischen Reaktionsmedium durchgeführt werden. Dabei können die Ausgangsprodukte gelöst, suspendiert oder emulgiert vorliegen. Die
- 20 Umsetzungen können mit oder ohne Lösemittelzusatz durchgeführt werden. Vorzugsweise werden Lösemittel verwendet, die bezüglich der Umsetzungen inert sind. Bevorzugt werden übliche und bekannte organische, insbesondere aprotisch unpolare Lösemittel eingesetzt. Außerdem kann ein Überschuss an Carbonsäuren (i) oder
- 25 Carbonsäureestern (i) oder von hydroxylgruppenhaltigen Verbindungen (ii) als Reaktionsmedium eingesetzt werden. Besonders bevorzugt werden die Umsetzungen in Substanz, d. h. in Abwesenheit von organischen Lösemitteln oder in der Gegenwart geringer Mengen durchgeführt.

- 30 Das erfindungsgemäße Verfahren kann bei unterschiedlichen Temperaturen durchgeführt werden. Die Auswahl des Temperaturbereichs

richtet sich nach den Erfordernissen des Einzelfalls, insbesondere nach der Reaktionsfähigkeit der Ausgangsprodukte und ihrer thermischen Stabilität sowie nach der katalytischen Wirksamkeit und Selektivität des Enzyms und/oder des Organismus und ihrer thermischen Stabilität.

- 5 Vorzugsweise wird das erfindungsgemäße Verfahren bei Temperaturen von 0 bis 100, bevorzugt 10 bis 80, besonders bevorzugt 15 bis 75 und insbesondere 20 bis 70°C durchgeführt.

- Auch die Dauer der Umsetzungen kann breit variieren und richtet sich
10 ebenfalls nach den Erfordernissen des Einzelfalls, insbesondere nach der Reaktionsfähigkeit der Ausgangsprodukte und der katalytischen Wirksamkeit und Selektivität des Enzyms und/oder des Organismus. Vorzugsweise liegt die Dauer bei einer Stunde bis einer Woche, bevorzugt zwei Stunden bis fünf Tagen, besonders bevorzugt drei Stunden bis vier
15 Tagen und insbesondere vier Stunden bis drei Tagen.

- Das erfindungsgemäße Verfahren kann in Batch-Fahrweise, bei der alle Ausgangsprodukte in einem geeigneten Reaktionsgefäß vorgelegt werden, oder in Semibatch-Fahrweise, bei der einzelne oder alle
20 Ausgangsprodukte im Verlauf der Umsetzung zum Reaktionsmedium zudosiert werden, durchgeführt werden,

- Bei der Umsetzung gemäß der ersten und der zweiten Variante des erfindungsgemäßen Verfahrens bildet sich Wasser oder mindestens eine,
25 insbesondere eine hydroxylgruppenhaltige Verbindung, beispielsweise Methanol, Ethanol, Propanol oder Butanol. Es empfiehlt sich, die sich bildende hydroxylgruppenhaltige Verbindung bzw. das Wasser während oder unmittelbar nach der Bildung aus den Reaktionsgemischen zu entfernen. Dabei können alle üblichen und bekannten Methoden, wie
30 beispielsweise Vakuumdestillation oder azeotrope Destillation, Pervaporation oder Durchleiten von Inertgasen, angewandt werden.

Wesentlich ist dabei, dass die Ausgangsprodukte, die Katalysatoren und die Endprodukte nicht thermisch geschädigt werden. Es können den Reaktionsgemischen auch Stoffe zugesetzt werden, die hydroxylgruppenhaltige Verbindungen und/oder Wasser absorbieren.

- 5 Diese Stoffe dürfen allerdings nicht das erfindungsgemäße Verfahren stören, indem sie beispielsweise die katalytische Wirksamkeit des Enzyms und/oder des Organismus verringern und/oder eine eigene katalytische Wirksamkeit entfalten. Beispiele geeigneter absorbierender Stoffe sind Molekularsiebe mit entsprechenden Porengrößen (vgl. auch Römpp
- 10 Online, 2002, »Molekularsiebe« und »Zeolithe«).

- Die resultierenden erfindungsgemäßen Polyester können den unterschiedlichsten Verwendungszwecken zugeführt werden. Dazu können sie aus den Reaktionsgemischen als Substanzen isoliert werden
- 15 oder direkt in Lösung eingesetzt werden. Vorzugsweise werden sie als neue, mit aktinischer Strahlung härtbare Massen oder zu deren Herstellung verwendet. Im Folgenden werden die neuen, mit aktinischer Strahlung härtbare Massen als »erfindungsgemäße Massen« bezeichnet.

- 20 Die erfindungsgemäßen Massen können alle üblichen und bekannten Bestandteile mit aktinischer Strahlung härtpbarer Massen enthalten, wie zusätzliche strahlenhärtbare Bindemittel, die von den erfindungsgemäßen Polyestern verschieden sind, strahlenhärtbare Reaktivverdünner und Photoinitiatoren. Darüber hinaus können sie übliche und bekannte Hilfs-
- 25 und Zusatzstoffe, wie Katalysatoren, Weichmacher, Lichtschutzmittel, Haftvermittler (Tackifier), Slipadditive, Verlaufmittel, Polymerisationsinhibitoren, Mattierungsmittel, Nanopartikel und filmbildende Hilfsmittel, enthalten.

- 30 Beispiele geeigneter, üblicher und bekannter Bestandteile mit aktinischer Strahlung oder thermisch und mit aktinischer Strahlung (Dual-Cure)

härtpbarer Massen sind beispielsweise aus dem deutschen Patent DE 197 09 467 C 1, Seite 4, Zeile 30, bis Seite 6, Zeile 30, oder der deutschen Patentanmeldung DE 199 47 523 A 1 bekannt.

- 5 Ist die erfindungsgemäße Masse auch noch thermisch härtpbar, d. h. Dual-Cure-härtpbar, enthält sie vorzugsweise noch übliche und bekannte thermisch härtpende Bindemittel und Vernetzungsmittel, die zusätzlich noch mit aktinischer Strahlung aktivierbare Gruppen enthalten können, und/oder thermisch härtpende Reaktivverdünner, sowie dies beispielsweise in den
- 10 deutschen Patentanmeldungen DE 198 187 735 A 1 und DE 199 20 799 A 1 oder der europäischen Patentanmeldung EP 0 928 800 A 1 beschrieben wird.

- Die Herstellung der erfindungsgemäßen Massen erfolgt vorzugsweise
- 15 durch Vermischen der vorstehend beschriebenen Bestandteile in geeigneten Mischaggregaten wie Rührkessel, Rührwerksmühlen, Extruder, Knetter, Ultraturrax, In-line-Dissolver, statische Mischer, Mikromischer, Zahnkranzdispergatoren, Druckentspannungsdüsen und/oder Microfluidizer. Vorzugsweise wird hierbei unter Ausschluss von
- 20 Licht einer Wellenlänge $\lambda < 550$ nm oder unter völligem Ausschluss von Licht gearbeitet, um eine vorzeitige Vernetzung der erfindungsgemäßen Massen zu verhindern.

- Die erfindungsgemäße Massen können in den unterschiedlichsten Formen
- 25 vorliegen. So sind sie konventionelle, organische Lösemittel enthaltende Massen, wässrige Massen, im wesentlichen oder völlig lösemittel- und wasserfreie flüssige Massen (100%-Systeme), im wesentlichen oder völlig lösemittel- und wasserfreie feste Pulver oder im wesentlichen oder völlig lösemittelfreie Pulversuspensionen (Pulverslurries). Außerdem können sie
- 30 Einkomponentensysteme, in denen die Bindemittel und die Vernetzungsmittel nebeneinander vorliegen, oder Zwei- oder

Mehrkomponentensysteme, in denen die Bindemittel und die Vernetzungsmittel bis kurz vor der Applikation getrennt voneinander vorliegen, sein.

- 5 Die erfindungsgemäßen Massen dienen der Herstellung mit aktinischer Strahlung gehärteter Massen, insbesondere von Beschichtungen, Lackierungen, Formteilen und frei tragenden Folien.

- Zur Herstellung der erfindungsgemäßen Formteile und Folien werden die
- 10 erfindungsgemäßen Massen auf übliche und bekannte temporäre oder permanente Substrate appliziert. Vorzugsweise werden für die Herstellung der erfindungsgemäßen Folien und Formteile übliche und bekannte temporäre Substrate verwendet, wie Metall- und Kunststoffbänder oder Hohlkörper aus Metall, Glas, Kunststoff, Holz oder Keramik, die leicht
- 15 entfernt werden können, ohne dass die erfindungsgemäßen Folien und Formteile beschädigt werden.

- Werden die erfindungsgemäßen Massen für die Herstellung von Beschichtungen, Klebschichten und Dichtungen verwendet, werden
- 20 permanente Substrate eingesetzt, wie Fortbewegungsmittel, inklusive Fluggeräte, Schiffe, Schienenfahrzeuge, mit Muskelkraft betriebene Fahrzeuge und Kraftfahrzeuge, und Teile hiervon, Bauwerke im Innen- und Außenbereich und Teile hiervon, Türen, Fenster und Möbel sowie im Rahmen der industriellen Lackierung Substrate wie Glashohlkörper, Coils,
- 25 Container, Emballagen, industrielle Kleinteile, wie Muttern, Schrauben oder Radkappen, optische Bauteile, elektrotechnische Bauteile, wie Wickelgüter, inklusive Spulen und Statoren und Rotoren von Elektromotoren, mechanische Bauteile und Bauteile für weiße Ware, inklusive Haushaltsgeräte, Heizkessel und Radiatoren. Die
- 30 erfindungsgemäßen Folien und Formteile können ebenfalls als Substrate dienen.

Methodisch weist die Applikation der flüssigen erfindungsgemäßen Massen keine Besonderheiten auf, sondern kann durch alle üblichen und bekannten Applikationsmethoden, wie z.B. Spritzen, Sprühen, Rakeln,
5 Streichen, Gießen, Tauchen, Träufeln oder Walzen erfolgen.

Auch die Applikation der pulverförmigen erfindungsgemäßen Masse weist keine methodischen Besonderheiten auf, sondern erfolgt beispielsweise nach den üblichen und bekannten Wirbelschichtverfahren, wie sie
10 beispielsweise aus den Firmenschriften von BASF Coatings AG, »Pulverlacke für industrielle Anwendungen«, Januar 2000, oder »Coatings Partner, Pulverlack Spezial«, 1/2000, oder Römpf Lexikon Lacke und Druckfarben, Georg Thieme Verlag, Stuttgart, New York, 1998, Seiten 187 und 188, »Elektrostatisches Pulversprühen«, »Elektrostatisches Sprühen«
15 und »Elektrostatisches Wirbelbadverfahren«, bekannt sind.

Bei der Applikation empfiehlt es sich, unter Ausschluss von aktinischer Strahlung zu arbeiten, um eine vorzeitige Vernetzung der erfindungsgemäßen Masse zu vermeiden.

20

Vorzugsweise werden die applizierten erfindungsgemäßen Massen mit UV-Strahlung gehärtet. Bevorzugt wird bei der Bestrahlung eine Strahlendosis von 100 bis 6.000, vorzugsweise 200 bis 3.000, bevorzugt 300 bis 2.000 und besonders bevorzugt 500 bis 1.800 mJcm⁻² eingesetzt,
25 wobei der Bereich < 1.700 mJcm⁻² ganz besonders bevorzugt ist.

Dabei kann die Strahlenintensität breit variieren. Sie richtet sich insbesondere nach der Strahlendosis einerseits und der Bestrahlungsdauer andererseits. Die Bestrahlungsdauer richtet sich bei
30 einer vorgegebenen Strahlendosis nach der Band- oder

Vorschubgeschwindigkeit der Substrate in der Bestrahlungsanlage und umgekehrt.

Als Strahlenquellen für die UV-Strahlung können alle üblichen und bekannten UV-Lampen verwendet werden. Es kommen auch Blitzlampen in Betracht. Vorzugsweise werden als UV-Lampen Quecksilberdampflampen, bevorzugt Quecksilbernieder-, -mittel- und -hochdruckdampflampen, insbesondere Quecksilbermitteldruckdampflampen, verwendet. Besonders bevorzugt werden unmodifizierte Quecksilberdampflampen plus geeignete Filter oder modifizierte, insbesondere dotierte, Quecksilberdampflampen verwendet.

Bevorzugt werden galliumdotierte und/oder eisendotierte, insbesondere eisendotierte, Quecksilberdampflampen verwendet, wie sie beispielsweise in R. Stephen Davidson, »Exploring the Science, Technology and Applications of U.V. and E.B. Curing«, Sita Technology Ltd., London, 1999, Chapter I, »An Overview«, Seite 16, Figure 10, oder Dipl.-Ing. Peter Klamann, »eltosch System-Kompetenz, UV-Technik, Leitfaden für Anwender«, Seite 2, Oktober 1998, beschrieben werden.

20

Beispiele geeigneter Blitzlampen sind Blitzlampen der Firma VISIT.

Der Abstand der UV-Lampen von den applizierten erfindungsgemäßen Massen kann überraschend breit variieren und daher sehr gut auf die Erfordernisse des Einzelfalls eingestellt werden. Vorzugsweise liegt der Abstand bei 2 bis 200, bevorzugt 5 bis 100, besonders bevorzugt 10 bis 50 und insbesondere 15 bis 30 cm. Deren Anordnung kann außerdem den Gegebenheiten des Substrats und der Verfahrensparameter angepasst werden. Bei kompliziert geformten Substraten, wie sie für Automobilkarosserien vorgesehen sind, können die nicht direkter Strahlung zugänglichen Bereiche (Schattenbereiche), wie Hohlräume,

30

Falzen und andere konstruktionsbedingte Hinterschneidungen, mit Punkt-, Kleinflächen- oder Rundumstrahlern, verbunden mit einer automatischen Bewegungseinrichtung für das Bestrahlen von Hohlräumen oder Kanten, ausgehärtet werden.

5

Die Bestrahlung kann unter einer sauerstoffabgereicherten Atmosphäre durchgeführt. „Sauerstoffabgereichert“ bedeutet, dass der Gehalt der Atmosphäre an Sauerstoff geringer ist als der Sauerstoffgehalt von Luft (20,95 Vol.-%). Die Atmosphäre kann im Grunde auch sauerstofffrei sein, d. h., es handelt sich um ein Inertgas. Wegen der fehlenden inhibierenden Wirkung von Sauerstoff kann dies aber eine starke Beschleunigung der Strahlenhärtung bewirken, wodurch Inhomogenitäten und Spannungen in den erfindungsgemäßen gehärteten Massen entstehen können. Es ist daher von Vorteil, den Sauerstoffgehalt der Atmosphäre nicht auf Null 15 Vol.-% abzusenken.

Bei den applizierten, Dual-Cure-härtbaren, erfindungsgemäßen Massen kann die thermische Härtung beispielsweise mit Hilfe eines gasförmigen, flüssigen und/oder festen, heißen Mediums, wie heiße Luft, erhitztes Öl 20 oder erhitzte Walzen, oder mit Hilfe von Mikrowellenstrahlung, Infrarotlicht und/oder nahem Infrarotlicht (NIR) erfolgen. Vorzugsweise erfolgt das Erhitzen in einem Umluftofen oder durch Bestrahlen mit IR- und/oder NIR-Lampen. Wie bei der Härtung mit aktinischer Strahlung kann auch die thermische Härtung stufenweise erfolgen. Vorteilhafterweise erfolgt die 25 thermische Härtung bei Temperaturen von Raumtemperatur bis 200°C.

Sowohl die thermische Härtung als auch die Härtung mit aktinischer Strahlung können stufenweise durchgeführt werden. Dabei können sie hintereinander (sequenziell) oder gleichzeitig erfolgen. Erfindungsgemäß 30 ist die sequenzielle Härtung von Vorteil und wird deshalb bevorzugt

verwendet. Es ist dabei von besonderem Vorteil, die thermische Härtung nach der Härtung mit aktinischer Strahlung durchzuführen.

Die resultierenden erfindungsgemäßen Folien, Formteile, Beschichtungen, Klebschichten und Dichtungen eignen sich hervorragend für das Beschichten, Verkleben, Abdichten, Umhüllen und Verpacken von Fortbewegungsmitteln, inklusive Fluggeräte, Schiffe, Schienenfahrzeuge, mit Muskelkraft betriebene Fahrzeuge und Kraftfahrzeuge, und Teilen hiervon, Bauwerken im Innen- und Außenbereich und Teilen hiervon, Türen, Fenstern und Möbeln sowie im Rahmen der industriellen Lackierung von Glashohlkörpern, Coils, Container, Emballagen, industriellen Kleinteilen, wie Muttern, Schrauben oder Radkappen, optischen Bauteilen, elektrotechnischen Bauteile, wie Wickelgüter, inklusive Spulen und Statoren und Rotoren für Elektromotoren, mechanischen Bauteilen und Bauteilen für weiße Ware, inklusive Haushaltsgeräte, Heizkessel und Radiatoren.

Vor allem aber werden die erfindungsgemäßen Massen als Beschichtungsstoffe vorzugsweise als Füller, Grundierungen, Basislacke und Decklacke oder Klarlacke, bevorzugt als Decklacke oder Klarlacke, insbesondere als Klarlacke zur Herstellung farb- und/oder effektgebender, elektrisch leitfähiger, magnetisch abschirmender oder fluoreszierender Mehrschichtlackierungen, speziell farb- und/oder effektgebender Mehrschichtlackierungen, eingesetzt. Für die Herstellung der Mehrschichtlackierungen können übliche und bekannte Nass-in-nass-Verfahren und Lackaufbauten angewandt werden.

Bei den resultierenden erfindungsgemäßen Klarlackierungen handelt es sich um die äußersten Schichten der Mehrschichtlackierungen, die wesentlich den optischen Gesamteindruck (Appearance) bestimmen und die farb- und/oder effektgebenden Schichten vor mechanischer und

chemischer Schädigung und Schädigung durch Strahlung schützen. Deswegen machen sich auch Defizite in der Härte, Kratzfestigkeit, Chemikalienbeständigkeit und der Stabilität gegenüber Vergilbung bei der Klarlackierung besonders stark bemerkbar. So aber weisen die

5 erfindungsgemäßen Klarlackierungen nur eine geringe Vergilbung auf. Sie sind hoch kratzfest und zeigen nach dem Zerkratzen nur sehr geringe Glanzverluste. Gleichzeitig haben sie eine hohe Härte. Nicht zuletzt haben sie eine besonders hohe Chemikalienfestigkeit und haften sehr fest auf den farb- und/oder effektgebenden Schichten.

10

Die erfindungsgemäßen Substrate, die mit erfindungsgemäßen Beschichtungen beschichtet und/oder imprägniert, mit erfindungsgemäßen Klebschichten verklebt, mit erfindungsgemäßen Dichtung abgedichtet und/oder mit erfindungsgemäßen Folien und/oder Formteilen umhüllt oder

15 verpackt sind, weisen daher hervorragende Dauergebrauchseigenschaften und eine besonders lange Gebrauchsdauer auf.

Beispiele

20

Beispiel 1

Die Herstellung eines Polyesters mit Acrylatgruppen

25 In einem für die Herstellung von Polyestern geeigneten Reaktor wurden 1.050,9 Gewichtsteile Phthalsäureanhydrid, 452,2 Gewichtsteile Neopentylglykol, 228,4 Gewichtsteile Hexandiol und 289,8 Gewichtsteile Trimethylolpropan eingewogen und kontinuierlich bis zu einer Hydroxylzahl von 180 mg KOH/g kondensiert. Anschließend wurde der

30 Polyester aus dem Reaktor abgelassen.

In einem Reaktionsgefäß wurden 200 Gewichtsteile des Polyesters, 30 Gewichtsteile Methylisobutylketon, 140 Gewichtsteile Methylacrylat, 0,028 Gewichtsteile Methylhydrochinolin, 16 Gewichtsteile Novozym ® 435 (Lipase der Firma Novozyme, Dänemark) und 100 Gewichtsteile Molekularsieb 5 Angstrom miteinander vermischt und während 24 Stunden bei 40 °C gerührt. Anschließend wurde vom Molekularsieb abfiltriert und mit wenig Methylacrylat gewaschen. Überschüssiges Methylacrylat und 4-Methoxyphenol wurden durch Vakuumdestillation bei 40 °C aus dem Filtrat entfernt. Der zurückbleibende, Acrylatgruppen enthaltende Polyester wies eine Hydroxylzahl von 65 mg KOH/g auf, was einem Umsatz von 64% entsprach.

Der Acrylatgruppen enthaltende Polyester war hervorragend für die Herstellung von mit UV-Strahlung härtbaren Massen geeignet.

15

Beispiel 2

Die Herstellung eines mit UV-Strahlung und thermisch härtbaren Dual-Cure-Klarlacks und einer farbgebenden Mehrschichtlackierung
20 **hieraus**

Für die Herstellung des Dual-Cure-Klarlacks wurde zunächst ein hydroxylgruppenhaltiges Polyacrylatharz hergestellt. Dazu wurden in einem für die Polymerisation geeigneten Stahlreaktor, ausgerüstet mit 25 Rührer, Rückflusskühler und Ölheizung, 810 Gewichtsteile Solventnaphtha ® vorgelegt und auf die Polymerisationstemperatur von 140 °C aufgeheizt. Anschließend wurde während 4,75 Stunden eine Mischung aus 148,2 Gewichtsteilen tert.-Butylperoxy-2-ethylhexanoat und 111 Gewichtsteilen Solventnaphtha ® zudosiert. 15 Minuten nach Beginn 30 des Zulaufs der Initiatormischung wurde während 4 Stunden eine Mischung aus 185 Gewichtsteilen Styrol, 862 Gewichtsteilen

Ethylhexylacrylat, 500 Gewichtsteilen Hydroxyethylmethacrylat, 278 Gewichtsteilen Hydroxybutylacrylat und 28 Gewichtsteilen Acrylsäure zudosiert. Nach Beendigung der Polymerisation wurde die Lösung mit weiterem Solventnaphtha ® auf einen Festkörpergehalte von 65 Gew.-%
5 eingestellt. Das Polyacrylatharz wies eine Hydroxylzahl von 175 mg KOH/g auf.

Für die Herstellung des Dual-Cure-Klarlacks wurde des weiteren ein Stammlack aus 35 Gewichtsteilen des hydroxylgruppenhaltigen
10 Polyacrylatharzes, 30 Gewichtsteilen des Acrylatgruppen enthaltenden Polyesters des Beispiels 1, 2,9 Gewichtsteilen einer Aerosil ®-Paste, 1 Gewichtsteil Irgacure ® (handelsüblicher Photoinitiator), 0,5 Gewichtsteilen Lucirin ® TPO (handelsüblicher Photoinitiator der Firma BASF Aktiengesellschaft), 0,8 Gewichtsteilen Byk ® 358 (handelsübliches
15 Lackadditiv der Firma Byk Chemie), 1 Gewichtsteil Tinuvin ® 292 und 1 Gewichtsteil Tinuvin ® 400 (beides handelsübliche Lichtschutzmittel der Firma Ciba Specialty Chemicals) sowie 22,8 Gewichtsteilen Butylacetat hergestellt.

20 Außerdem wurde eine Härterlösung aus 64 Gewichtsteilen Isocyanatoacrylat Roskydal ® UA VPLS 2337 (Basis: Trimeres von Hexamethylendiisocyanat; Gehalt an Isocyanatgruppen: 12 Gew.-%), 16 Gewichtsteilen Isocyanatoacrylat Roskydal ® UA VP FWO 303-77 (Basis: Trimeres von Isophorondiisocyanat, 70,5 %ig in Butylacetat, Viskosität:
25 1.500 mPas; Gehalt an Isocyanatgruppen: 6,7 Gew.-%) und 11,5 Gewichtsteilen Desmodur ® N 3300 (Isocyanat auf Basis des Trimeren von Hexamethylendiisocyanat) (alle drei Produkte von der Firma Bayer AG) sowie 8 Gewichtsteilen Butylacetat hergestellt.

30 Stammlack und Härter wurden im Gewichtsverhältnis von 95 : 36,5 gemischt, wodurch der Dual-Cure-Klarlack resultierte.

Zur Herstellung der Mehrschichtlackierung wurden Stahltafeln nacheinander mit einer kathodisch abgeschiedenen und während 20 Minuten bei 170 °C eingebrannten Elektrotauchlackierung einer
5 Trockenschichtdicke von 18 bis 22 µm beschichtet. Anschließend wurden die Stahltafeln mit einem handelsüblichen Zweikomponenten-Wasserfüller von BASF Coatings AG, wie er üblicherweise für Kunststoffsubstrate verwendet wird, beschichtet. Die resultierende Füllerschicht wurde während 30 Minuten bei 90 °C eingebrannt, so dass eine
10 Trockenschichtdicke von 35 bis 40 µm resultierte. Hiernach wurde ein handelsüblicher schwarzer Wasserbasislack von BASF Coatings AG mit einer Schichtdicke von 12 bis 15 µm appliziert, wonach die resultierende Wasserbasislackschicht während zehn Minuten bei 80 °C abgelüftet wurde. Anschließend wurde der Dual-Cure-Klarlack mit einer Schichtdicke
15 von 40 bis 45 µm in einem Kreuzgang mit einer Fließbecherpistole pneumatisch appliziert. Die Härtung der Wasserbasislackschicht und der Klarlackschicht erfolgte während 5 Minuten bei Raumtemperatur, während 10 Minuten bei 80 °C, gefolgt von einer Bestrahlung mit UV-Licht einer Dosis von 1.500 mJ/cm², und abschließend während 20 Minuten bei 140
20 °C.

Die Mehrschichtlackierung war sehr brillant und wies einen Glanz (20 °) nach DIN 67530 von 89,7 auf. Außerdem war die Klarlackierung frei von Oberflächenstörungen, von hoher Haftung auf der Basislackierung, hart,
25 flexibel kratzfest, witterungsbeständig, chemikalienbeständig, vergilbungsbeständig und beständig gegenüber Vogelkot.

Patentansprüche

1. Polyester, enthaltend mindestens eine seitenständige und/oder endständige, mit aktinischer Strahlung aktivierbare Gruppe, herstellbar, indem man
1. einen Polyester (i), enthaltend mindestens eine seitenständige und/oder endständige Hydroxylgruppe, mit mindestens einer Carbonsäure (i) oder mindestens einem Ester (i) einer Carbonsäure (i), enthaltend mindestens eine mit aktinischer Strahlung aktivierbare Bindung, oder
2. ein Polyester (ii), enthaltend mindestens eine seitenständige und/oder endständige Carbonsäuregruppe oder mindestens eine seitenständige und/oder endständige Carbonsäureestergruppe, mit mindestens einer hydroxylgruppenhaltigen Verbindung (ii), enthaltend mindestens eine mit aktinischer Strahlung aktivierbare Bindung,
- in der Gegenwart mindestens eines die Umesterung oder Veresterung katalysierenden Enzyms und/oder Organismus umgesetzt.
2. Polyester nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass das Enzym aus der Gruppe der Hydrolasen [EC 3.x.x.x] ausgewählt ist.
3. Polyester Verfahren nach Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, dass die Hydrolasen [EC 3.x.x.x] Esterasen [EC 3.1.x.x] und Proteasen [EC 3.4.x.x] sind.

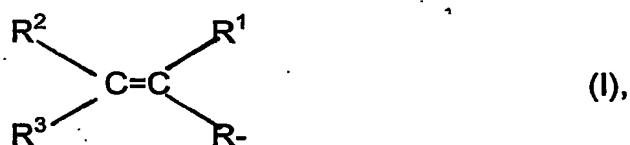
4. Polyester nach Anspruch 3, dadurch gekennzeichnet, dass die Hydrolasen Carboxyl Ester Hydrolysen [EC 3.1.1.x] sind.
- 5 5. Polyester nach Anspruch 4, dadurch gekennzeichnet, dass die Hydrolasen Lipasen sind.
6. Polyester nach Anspruch 5, dadurch gekennzeichnet, dass die Lipasen aus aus *Achromobacter* sp., *Aspergillus* sp., *Burholderia* sp., *Candida* sp., *Mucor* sp., *Penicillium* sp., *Pseudomonas* sp.,
10 *Rhizopus* sp., *Thermomyces* sp. oder Schweinepankreas gewinnbar sind.
7. Polyester nach einem der Ansprüche 1 bis 6, dadurch gekennzeichnet, dass die Organismen natürlich vorkommende oder
15 gentechnisch veränderte Mikroorganismen, einzellige Lebewesen oder Zellen sind, die mindestens ein die Umesterung oder Veresterung katalysierende Enzym umfassen.
8. Polyester nach Anspruch 7, dadurch gekennzeichnet, dass die
20 Organismen aus der Gruppe, bestehend aus *Achromobacter* sp., *Aspergillus* sp., *Burholderia* sp., *Candida* sp., *Mucor* sp., *Penicillium* sp., *Pseudomonas* sp., *Rhizopus* sp., *Thermomyces* sp. und Zellen aus Schweinepankreas, ausgewählt sind.
- 25 9. Polyestern nach einem der Ansprüche 1 bis 8, dadurch gekennzeichnet, dass die Carbonsäure (i), der Carbonsäureester (i) und die hydroxylgruppenhaltige Verbindung (ii) jeweils eine mit aktinischer Strahlung aktivierbare Bindung enthält.
- 30 10. Polyester nach einem der Ansprüche 1 bis 9, dadurch gekennzeichnet, dass die mit aktinischer Strahlung aktivierbare

Bindung eine Kohlenstoff-Kohlenstoff-Doppelbindung und/oder - Dreifachbindung ist.

11. Polyester nach Anspruch 10, dadurch gekennzeichnet, dass die mit
5 aktinischer Strahlung aktivierbare Bindung eine Kohlenstoff-Kohlenstoff-Doppelbindung ist.

12. Polyester nach einem der Ansprüche 1 bis 11, dadurch
10 gekennzeichnet, dass die Carbonsäure (i) eine Monocarbonsäure ist und die hydroxylgruppenhaltige Verbindung (ii) eine primäre Hydroxylgruppe enthält.

13. Polyester nach einem der Ansprüche 10 bis 12, dadurch
15 gekennzeichnet, dass die mit aktinischer Strahlung aktivierbare Bindung in Gruppen der allgemeinen Formel I:



20

worin die Variablen die folgende Bedeutung haben:

R Bindungselektronenpaar zwischen dem olefinisch
25 Kohlenstoffatom und dem Kohlenstoffatom einer Carbonyloxygruppe und verknüpfender organischer Rest; und

R¹, R²
und R³ Wasserstoffatom oder organischer Rest;

30

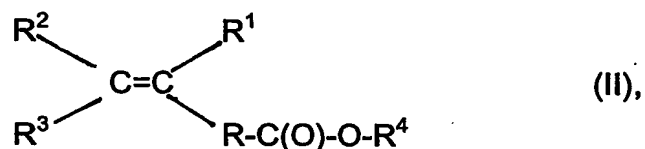
wobei mindestens zwei der Reste R, R¹, R² und R³ cyclisch miteinander verknüpft sein können;

enthalten ist.

5

14. Polyester nach einem der Ansprüche 1 bis 13 dadurch gekennzeichnet, dass die Carbonsäureester (i) und die hydroxylgruppenhaltigen Verbindungen (ii) aus der Gruppe, bestehend aus Verbindungen der allgemeinen Formel II:

10



15

worin die Variablen R, R¹, R² und R³ die vorstehend angegebene Bedeutung haben und die Variable R⁴

20

1. im Falle der Carbonsäuren (i) ein Wasserstoffatom und im Falle der Carbonsäureester (i) für einen hydroxylgruppenfreien, einbindigen organischen Rest sowie
2. im Falle der hydroxylgruppenhaltigen Verbindungen (ii) für einen hydroxylgruppenhaltigen, einbindigen organischen Rest steht;

25

ausgewählt werden.

15. Polyester nach Anspruch 14, dadurch gekennzeichnet, dass der einbindige organische Rest R⁴

30

1. im Falle der Carbonsäureester (i) mindestens einen Rest, ausgewählt aus der Gruppe, bestehend aus hydroxylgruppenfreien Alkyl-, Cycloalkyl- und Arylresten, und
- 5 2. im Falle der hydroxylgruppenhaltigen Verbindungen (ii) mindestens einen Rest, ausgewählt aus der Gruppe, bestehend aus hydroxylgruppenhaltigen Alkyl-, Cycloalkyl- und Arylresten,
- 10 enthält oder hieraus besteht.
16. Polyester nach Anspruch 14 oder 15, dadurch gekennzeichnet, dass die Carbonsäure (i) Acrylsäure, der Carbonsäureester (i) Methylacrylat und die hydroxylgruppenhaltige Verbindung (ii) 4-
15 Hydroxybutylacrylat ist.
17. Verfahren zur Herstellung eines Polyesters gemäß einem der Ansprüche 1 bis 18, enthaltend mindestens eine seitenständige und/oder endständige mit aktinischer Strahlung aktivierbare
20 Gruppe, durch Umsetzung
 1. eines Polyesters (i), enthaltend mindestens eine seitenständige und/oder endständige Hydroxylgruppe, mit mindestens einer Carbonsäure (i) oder mindestens einem
25 Ester (i) einer Carbonsäure (i), enthaltend mindestens eine mit aktinischer Strahlung aktivierbare Bindung, oder
 2. eines Polyesters (ii), enthaltend mindestens eine seitenständige und/oder endständige Carbonsäuregruppe
30 oder mindestens eine seitenständige und/oder endständige Carbonsäureestergruppe, mit mindestens einer

hydroxylgruppenhaltigen Verbindung (ii), enthaltend mindestens eine mit aktinischer Strahlung aktivierbare Bindung,

- 5 in der Gegenwart eines Katalysators, dadurch gekennzeichnet, dass der Katalysator mindestens ein die Umesterung oder Veresterung katalysierendes Enzym und/oder mindestens ein die Umesterung oder Veresterung katalysierender Organismus ist.
10. 18. Verfahren nach Anspruch 17, dadurch gekennzeichnet, dass die bei der Veresterung der Polyester (i) und (ii) resultierende Wasser oder die resultierenden hydroxylgruppenhaltigen Verbindungen bei oder unmittelbar nach der Bildung aus dem Reaktionsgemisch entfernt wird oder werden.
- 15
19. Verwendung der Polyester gemäß einem der Ansprüche 1 bis 16 und der nach dem Verfahren gemäß Anspruch 17 oder 18 hergestellten Polyester als mit aktinischer Strahlung oder thermisch und mit aktinischer Strahlung (Dual Cure) härtbare Massen oder zu deren Herstellung.
- 20
- 20
21. Verwendung nach Anspruch 21 dadurch gekennzeichnet, dass die mit härtbaren Massen als Beschichtungsstoffe, Klebstoffe oder Dichtungsmassen für die Herstellung von Beschichtungen, Lackierungen, Klebschichten, und Dichtungen sowie für die Herstellung von Formteilen und freitragenden Folien verwendet werden.
- 25

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No
PCT/EP 2004/000541

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

IPC 7 C08G63/91

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

IPC 7 C08G C09D C08L

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

EPO-Internal, WPI Data

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X A	US 6 150 458 A (WEIKARD JAN ET AL) 21 November 2000 (2000-11-21) column 2, line 1 - line 11 column 4, line 11 - line 16; claims; examples	1-14, 16, 19, 21 17, 18
Y	----- US 6 194 596 B1 (SILBER STEFAN ET AL) 27 February 2001 (2001-02-27) cited in the application column 6, line 43 - line 64 column 5, line 3 - line 13	17, 18
X Y	----- EP 0 992 480 A (UCB SA) 12 April 2000 (2000-04-12) page 3, line 7 - line 14; claims; examples page 2, line 39 - line 41 ----- -/-	1-14, 16 17, 18

☒ Further documents are listed in the continuation of box C.☒ Patent family members are listed in annex.

* Special categories of cited documents:

- *A* document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- *E* earlier document but published on or after the international filing date
- *L* document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- *O* document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- *P* document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

- *T* later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
- *X* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
- *Y* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.
- *Z* document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

4 May 2004

Date of mailing of the international search report

17/05/2004

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Masson, P

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No
PCT/EP2004/000541

C.(Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	US 4 330 643 A (OGASAWARA TAKAHISA ET AL) 18 May 1982 (1982-05-18) column 3, line 3 - line 64 column 7, line 67 - column 8, line 49 column 9, line 31 - line 41; claims; examples -----	1-14, 16, 19, 21
X	DATABASE WPI Section Ch, Week 199941 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class A23, AN 1999-489027 XP002278904 & JP 11 209730 A (TOYOBO KK), 3 August 1999 (1999-08-03) abstract -----	1-14, 16, 19, 21
X	DATABASE WPI Section Ch, Week 199436 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class A12, AN 1994-290946 XP002278905 & JP 06 220148 A (NIPPON KAYAKU KK), 9 August 1994 (1994-08-09) abstract -----	1-14, 16, 19, 21
X	DATABASE WPI Section Ch, Week 199806 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class A23, AN 1998-059235 XP002278906 & JP 09 302054 A (NIPPON SYNTHETIC CHEM IND CO), 25 November 1997 (1997-11-25) abstract -----	1-14, 16, 19, 21
A	WO 99/08802 A (MEISENBURG UWE ; BASF COATINGS AG (DE); HESSELMAIER ANDREA (DE); JO) 25 February 1999 (1999-02-25) the whole document -----	1-21
A	US 5 069 929 A (ARAI TETSUZO ET AL) 3 December 1991 (1991-12-03) the whole document -----	1-21

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International Application No
PCT/EP 2004/000541

Patent document cited in search report		Publication date	Patent family member(s)	Publication date
US 6150458	A	21-11-2000	DE 19834360 A1 DE 59904311 D1 EP 0976716 A1 ES 2192816 T3	03-02-2000 27-03-2003 02-02-2000 16-10-2003
US 6194596	B1	27-02-2001	DE 19910975 A1 CA 2297504 A1 EP 1035153 A2 JP 2000297155 A	21-09-2000 09-09-2000 13-09-2000 24-10-2000
EP 0992480	A	12-04-2000	US 6175037 B1 CA 2285757 A1 EP 0992480 A1 JP 2000119216 A	16-01-2001 09-04-2000 12-04-2000 25-04-2000
US 4330643	A	18-05-1982	JP 56116720 A DE 3106570 A1	12-09-1981 11-03-1982
JP 11209730	A	03-08-1999	NONE	
JP 6220148	A	09-08-1994	JP 3372076 B2	27-01-2003
JP 9302054	A	25-11-1997	JP 2895441 B2	24-05-1999
WO 9908802	A	25-02-1999	DE 19736083 A1 AU 9262798 A DE 59808189 D1 WO 9908802 A2 EP 1015131 A2 ES 2198747 T3 JP 2001514965 T US 6677045 B1 ZA 9807527 A	25-02-1999 08-03-1999 05-06-2003 25-02-1999 05-07-2000 01-02-2004 18-09-2001 13-01-2004 23-02-1999
US 5069929	A	03-12-1991	EP 0175035 A1 DE 3478461 D1	26-03-1986 06-07-1989

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internat. Aktenzeichen
PCT/EP 2004/000541

A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES

IPK 7 C08G63/91

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchierte Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)

IPK 7 C08G C09D C08L

Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

EPO-Internal, WPI Data

C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
X A	US 6 150 458 A (WEIKARD JAN ET AL) 21. November 2000 (2000-11-21) Spalte 2, Zeile 1 - Zeile 11 Spalte 4, Zeile 11 - Zeile 16; Ansprüche; Beispiele ---	1-14, 16, 19, 21 17, 18
Y	US 6 194 596 B1 (SILBER STEFAN ET AL) 27. Februar 2001 (2001-02-27) in der Anmeldung erwähnt Spalte 6, Zeile 43 - Zeile 64 Spalte 5, Zeile 3 - Zeile 13 ---	17, 18
X Y	EP 0 992 480 A (UCB SA) 12. April 2000 (2000-04-12) Seite 3, Zeile 7 - Zeile 14; Ansprüche; Beispiele Seite 2, Zeile 39 - Zeile 41 ---	1-14, 16 17, 18
	--- -/-	



Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen



Siehe Anhang Patentfamilie

* Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :

A Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist

E älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist

L Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)

O Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht

P Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist

T Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist

X Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden

Y Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist

G Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist

Datum des Abschlusses der internationalen Recherche

4. Mai 2004

Absendedatum des internationalen Recherchenberichts

17/05/2004

Name und Postanschrift der internationalen Recherchenbehörde
Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
Fax: (+31-70) 340-3016

Bevollmächtigter Bediensteter

Masson, P

C.(Fortsetzung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie°	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Beitr. Anspruch Nr.
X	US 4 330 643 A (OGASAWARA TAKAHISA ET AL) 18. Mai 1982 (1982-05-18) Spalte 3, Zeile 3 - Zeile 64 Spalte 7, Zeile 67 - Spalte 8, Zeile 49 Spalte 9, Zeile 31 - Zeile 41; Ansprüche; Beispiele -----	1-14, 16, 19, 21
X	DATABASE WPI Section Ch, Week 199941 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class A23, AN 1999-489027 XP002278904 & JP 11 209730 A (TOYOKO KK), 3. August 1999 (1999-08-03) Zusammenfassung -----	1-14, 16, 19, 21
X	DATABASE WPI Section Ch, Week 199436 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class A12, AN 1994-290946 XP002278905 & JP 06 220148 A (NIPPON KAYAKU KK), 9. August 1994 (1994-08-09) Zusammenfassung -----	1-14, 16, 19, 21
X	DATABASE WPI Section Ch, Week 199806 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class A23, AN 1998-059235 XP002278906 & JP 09 302054 A (NIPPON SYNTHETIC CHEM IND CO), 25. November 1997 (1997-11-25) Zusammenfassung -----	1-14, 16, 19, 21
A	WO 99/08802 A (MEISENBURG UWE ; BASF COATINGS AG (DE); HESSELMAIER ANDREA (DE); JO) 25. Februar 1999 (1999-02-25) das ganze Dokument -----	1-21
A	US 5 069 929 A (ARAI TETSUZO ET AL) 3. Dezember 1991 (1991-12-03) das ganze Dokument -----	1-21

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die derselben Patentfamilie gehören

Internationaler Kennzeichen
PCT/EP2004/000541

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument		Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
US 6150458	A	21-11-2000	DE 19834360 A1	03-02-2000
			DE 59904311 D1	27-03-2003
			EP 0976716 A1	02-02-2000
			ES 2192816 T3	16-10-2003
US 6194596	B1	27-02-2001	DE 19910975 A1	21-09-2000
			CA 2297504 A1	09-09-2000
			EP 1035153 A2	13-09-2000
			JP 2000297155 A	24-10-2000
EP 0992480	A	12-04-2000	US 6175037 B1	16-01-2001
			CA 2285757 A1	09-04-2000
			EP 0992480 A1	12-04-2000
			JP 2000119216 A	25-04-2000
US 4330643	A	18-05-1982	JP 56116720 A	12-09-1981
			DE 3106570 A1	11-03-1982
JP 11209730	A	03-08-1999	KEINE	
JP 6220148	A	09-08-1994	JP 3372076 B2	27-01-2003
JP 9302054	A	25-11-1997	JP 2895441 B2	24-05-1999
WO 9908802	A	25-02-1999	DE 19736083 A1	25-02-1999
			AU 9262798 A	08-03-1999
			DE 59808189 D1	05-06-2003
			WO 9908802 A2	25-02-1999
			EP 1015131 A2	05-07-2000
			ES 2198747 T3	01-02-2004
			JP 2001514965 T	18-09-2001
			US 6677045 B1	13-01-2004
			ZA 9807527 A	23-02-1999
US 5069929	A	03-12-1991	EP 0175035 A1	26-03-1986
			DE 3478461 D1	06-07-1989